92-075693/10 E36 H06 J04 AGENCY OF IND SCI TECH (SEKI-)

AGEN 11.05.90 *J0 4018-916-A

11.05.90-JP-121525 (23.01.92) B01d-53/36 Removing nitrogen oxide(s) from waste gas - comprises adsorbing oxide(s) on catalytic material in filter having several flow channels and heating electrically to decompose

C92-034709

Full Patentees: Agency of Ind. Sci. Tech.; Sekiyu Sangyo

In the removal of NOx from waste gas, NOx-contg. gas is passed through a catalyst filter which has a number of gas flowing channels so as to adsorb NOx to the filter, and NOx adsorbed is decomposed by heating the catalytic active material which is loaded on the catalyst filter.

The catalyst filter contains an electrical conductive material which can be heated by flowing electrical current through it.

USE/ADVANTAGE Used to remove NOx from waste gas. NOx can be desorbed and decomposed even in O2-contg. atmos. by heating the catalyst filter.

E(11-Q2, 31-H1, 31-P2B) H(6-C3) J(1-E2D) N(2-F2, 6-A)

PREFERRED PROCESS

The catalyst filter is loaded with an adsorbent on the upflow side and the catalytic active material on the downflow side. NOx adsorbed is desorbed and decomposed while the gas flowing is stopped.

The catalytic active material is ZSM-5 zeolite, Pt-loaded alumina or magnesia. The adsorbent is oxygen-deficient perovskite type oxide. The electrical conductive material is graphite, carbon fibres, SiC, Ag or Ni. (10ppW56RHDwg

WGN

J04018916-A

C 1992 DERWENT PUBLICATIONS LTD. 128, Theobalds Road, London WC1X 8RP, England US Office: Derwent Inc., 1313 Dolley Madison Boulevard, Suite 401, McLean, VA22101, USA Unauthorised copying of this abstract not permitted

423/2392

⑩日本国特許庁(J



⑩ 特 許 出 願 公 開

⑫ 公 開 特 許 公 報(A) 平4-18916

®Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号.

❸公開 平成 4年(1992) 1月23日

B 01 D 53/36 53/04

101 Z F 129 AZ

53/34 53/36 102 8616-4D 8616-4D 8616-4D 8616-4D

審査請求 未請求 請求項の数 3 (全10頁)

❷発明の名称

窒素酸化物の除去方法

@特 願 平2-121525

22出 願 平2(1990)5月11日

@発 明 者 仲 辻 忠 夫 大阪府堺市戎島町5丁1番地 堺化学工業株式会社内

@発 明 者 清 水 大阪府堺市戎島町5丁1番地 堺化学工業株式会社内

@発 明 者 伊 銉 彦 茨城県つくば市東1丁目1番地 工業技術院化学技術研究

所内

@発 明 者

1223

菅 沼

藤 夫

宏 益

埼玉県北葛飾郡庄和町新宿新田228-16

の出 願 人 工業技術院長 @復代理人

弁理士 松尾 智弘 東京都千代田区霞が関1丁目3番1号

⑪出 願 人

財団法人石油産業活性

東京都港区麻布台2丁目3番地22号

化センター

個代 理 人 弁理士 松尾 智弘

明細書

1. 発明の名称

窒素酸化物の除去方法

2 特許請求の範囲

1. 窒素酸化物含有ガスを通流させるための複 数の流路が設けられた、導電性の発熱抵抗物 質を含有してなる担体に、少なくとも窒素酸 化物分解用の触媒活性物質を担持させてなる 触媒フィルターに、窒素酸化物含有ガスを通 流させて、窒素酸化物を前記担体に吸着させ る吸着工程と、

前記発熱抵抗物質に通電して前記触媒活性 物質を加熱し、抜触媒活性物質に前記察素酸 化物を脱着分解させる脱着分解工程とを有し てなる窒素酸化物の除去方法。

- 2. 前記触媒フィルターが、ガス通波方向上波 側に吸着剤を、ガス通流方向下流側に前記触 媒活性物質を前記担体に担持させてなるもの である請求項1記載の窒素酸化物の除去方法。
- 3. 前記脱着分解工程が、前記触媒フィルター

への窒素酸化物含有ガスの通流を停止した状 態で行われる請求項1または2記載の窒素酸 化物の除去方法。

3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は窒素酸化物(以下、NOェと略記する) の除去方法に係わり、詳しくは窒素酸化物の除去 を吸着工程と脱着分解工程とに分けて行い、さら に脱着分解工程において通電によりNOx分解用 の触媒活性物質を加熱することにより窒素酸化物 を効率よく除去する方法に関する。

〔従来の技術〕

各種排気ガス中に存在するNO₂、NO等の窒 素酸化物は人体に有害であり、かつ酸性雨や光化 学スモッグの発生原因ともなるので、その効果的 除去手段が望まれている。

ところで、排気ガス中のNOxを低減させる方 法としては、すでに実用化されているものがある。 例えば、

(イ) ガソリン自動車における三元触媒法、及び

(ロ) ーなどの大型排出源からの排気ガス を対象とするアンモニアによるNOxの選択的接 触還元法などがある。

また、

(ハ)白金などの貴金属担持触媒、金属酸化物触媒、またはある種のペロプスカイト系酸化物触媒を用いてNOxを無害な窒素、酸素あるいは亜酸化窒素に分解する方法、および

(ニ)金属担持ゼオライト触媒、特に分解活性の 高い網担持ゼオライト触媒を用いるNOxの直接 分解法が報告されている(岩本正和著、J. Chem. Soc., Chem. Commun., 1272 (1986))。

(発明が解決しようとする課題)

しかしながら、上記(イ)の方法は、ディーゼ ルエンジンからの排気ガスのように酸素が共存す る系には原理的に適用できない。

上記(ロ)の方法では、選元剤としてアンモニアを用いるためランニングコストが高くつき不経済であるとともに、装置が大型化するので、自動車のように移動発生源からの排気ガス中のNOx

は、NOx /Ox モル比が小さくなるため、NOx の分解反応が大きく抑制されるという重大な問題が生じる。

(課題を解決するための手段)

上記目的を達成するための本発明に係るNOxの除去方法(以下、「本発明方法」という)は、NOx 含有ガスを通流させるための複数の流路が設けられた、導電性の発熱抵抗物質を含有してな

の除去処理の両用し難い面がある。

上記(ハ・カ法は、排気ガスの浄化に用いる ためには触媒活性が低過ぎるため、実用化には至 っていない。

また上記(ニ)の方法も、ディーゼルエンジンからの排気ガスのようにガス中の酸素濃度が高く、 しかもNOx 濃度が低い場合には高い触媒活性は 期待できず、実用化には程遠いのが現状である。

これらの問題を解消するためにNOx 含有ガスを、比較的低温でNOx 吸着剤もしくはNOx 分解用触媒からなる吸着層に接触させてNOx を吸着させ、次いでこの吸着層を加熱炉等の外部加温装置にて昇温することにより窒素、酸素および亜酸化窒素へ分解させることが考えられる。

しかしながら、外部加温装置による加熱では、 吸着層の温度だけでなく N O x 含有排気ガスの温度も同時に昇温することになるので、多量の熱量 が必要になるばかりでなく、外部加温装置の付設 により除去装置が大型化してしまい実用的でない。 また、N O x 含有ガスの N O x 濃度が低い場合

る担体に、少なくともNOx分解用の触媒活性物質を担持させてなる触媒フィルターに(したがって、場合によっては前段が吸着剤層、後段がNOx分解触媒層の場合も含まれる)、NOx含有ガスを通流させて、NOxを前記担体に吸着させる吸着工程と、前記発熱抵抗物質に過電して前記触媒活性物質もしくは吸着剤を加熱し、該触媒活性物質にて前記NOxを脱着分解させるか、あるいは吸着剤から脱着したNOxを後渡のNOx分解・触媒にて分解させる脱着分解工程とを有してなる。

本発明方法が処理対象とするNOx 含有ガスと しては、ディーゼル自動車からの排気ガス、コージェネ用ディーゼル機関からの排気ガス、ガスエンジンからの排気ガスなどが挙げられる。

本発明における触媒活性物質としては、例えば 調担持 Z S M - 5 型ゼオライト、アルミナ担持白 金、マグネシア担持白金、酸化コバルト、銀一酸 化コバルトを挙げることができる。

なお、必要に応じて触媒活性物質とともに、酸 素欠陥型ペロブスカイト等の吸着剤を担体に担持

させた 前述した政業欠陥型ペロプスカイト、ゲーサイト、 ゲーサイト担持炭素繊維などの公知のNOx 吸着 割を用いることができる。

この場合、吸着剤と触媒活性物質との混合物を 適宜の形状の担体に担持させてもよく、吸着剤を ガス通波方向上流側に、また触媒活性物質を同下 活側に配するようにしてもよい。

後者は、上流側に位置する吸着剤にてNOxを吸着させ、下流側に位置する触媒活性物質にて吸着されたNOxをN2と、O2もしくはN2Oとに脱着分解するようにしたものである。

本発明における事電性の発熱抵抗物質としては、例えばグラファイト、カーボンファイバー、炭化ケイ素、銀、ニッケルクロム合金、クロムアルミニウム合金、ステンレスなどが挙げられる。また、その形状は特に限定されず、粉体、ウィスカー、短繊維等の種々の形状のものを用いることができる。

本発明における触媒フィルターとしては、例え

低下する虞れがある。

本発明における触媒フィルターの形状は特に限定されず、ハニカム状、フォーム状、コルゲート 状、メッシュ状等の種々の形状のものを用いることができる。

かかる触媒フィルターは成形後、そのままでも 使用可能であるが、焼成して成形材料を炭化する ことにより、その導電性を向上させることができ る

その他、触媒フィルターとして、導電性の発熱 抵抗物質を含有する適宜の形状の担体に、触媒活 性物質を担持させたものを用いることもできる。

第6図はかかる触媒フィルターが装着されたNOx分解器Dの一例を示したものであり、同図においてNOx分解器Dは、少なくともNOx合有がスの通流方向に沿って多数の断面正方形状の流路64を有するハニカム状の触媒フィルター1、一対の電極板62、62および電気絶縁性のケーシング65などからなる。第7図は第6図における流路64の近傍を拡大して示したものである。

ば導電性 性物質ととの一般が材料にて一体成形してなるものが挙げられる。この場合は、触媒活性物質、発 熱抵抗物質および成形材料を均一に混合した後、 押出成形等の適宜の成形法により成形して作製される。なお、成形時の押出性を改良するために粘 土などを可塑剤として配合してもよい。

上記成形材料としては、例えばメチルセルロース、ポリビニルアルコール、ポリ塩化ビニル、ポリエチレン、ポリアミド、ポリエステルが挙げられる。

なお、触媒フィルターがハニカム状の場合は、 総重量基準で、触媒活性物質を20~80%程度、 また発熱抵抗物質を80~20%程度合有させた ものが好ましい。触媒の合有量が80%を越えて も増量に応じたNOx分解能の改善が認められず 不経済であり、また20%未満であると充分なN Ox分解効果が得られない。また、発熱抵抗物質 の含有量が20%未満では充分な発熱が得られず、 また80%を越えると触媒とNOxの接触効率が

触媒フィルター1は、触媒活性物質および導電性の発熱抵抗物質を成形材料により一体成形した後、これにケーシング65を外嵌して作製されたものであり、触媒フィルター1の対向する両側面には、網や、ステンレスなどからなる電極板62、62が密着して設けられている。

以上の如き構成のNOx分解器Dを用いてNOx分解を行うには、例えば先ず流路 6.4内にNOx合有ガスを通流させ、NOxを触媒フィルターに吸着させ、その後両電極板 6.2、6.2 に導電線(リード線)6.3、6.3 を接続して触媒フィルター1内に通電する。

そうすると、通電により触媒フィルターI内の 発熱抵抗物質が発熱して触媒活性物質を加熱し、 その結果吸着したNOxが触媒上で脱着分解しN Oxが効率よく分解される。これは、NOx分解 反応は酸素の存在によって大きく抑制されるが、 これらの工程においてはNOxが触媒上において 高密度に存在しているため、この影響が大幅に緩 和されるためであると考えられる。

触域 に限定 ものではなく、上記四角形の他、六 角形、三角形等の任意の形状とすることが可能で ある。なお、ハニカムの壁厚(第7図における t)は0.1~1.0 ■程度、ピッチ(第7図に おけるp)は1.0~7.0 ■程度が適当である。

NOxの吸着温度は、使用する触媒活性物質の 種類によって最適温度が異なる。使用するエネル ギーを少なくするために、室温~NOx 脱着分解 温度(600℃前後)よりも100℃程度低い温 度の範囲が好ましい。

NOxの脱着分解温度も、触媒の種類によって異なるが、触媒として網-2SM-5型ゼオライトおよび銀ー酸化コベルトを用いる場合は約300~600℃の範囲が特に有効であり、酸化コベルト、アルミナ担持白金、マグネシア担持白金を用いる場合は約600~800℃の範囲が好まし

このように脱着分解温度に比べて、比較的低温でNOxを触媒フィルターに吸着させ、次いで通

また、このようにNOxの脱着分解温度と吸着 温度を別々に設定し、脱着分解温度を高くすることにより、触媒毒である酸素が触媒活性物質の表面に付着した場合、酸素脱着が容易になり、このことによってもNOxの分解効率が向上する。

なお、NOxの分解率は実際には100%には 達しないので、脱着分解時にキャリヤーガスを通 流させて未分解のNOxを分解生成物と共に強制 的に排出させることが好ましい。この場合のキャ リヤーガスとしては、例えば空気やNOx合有が ス自体を用いることができる。キャリヤーガスを 用いる場合、吸着時の流量に比較して脱着分解時 の流量を小さくすることが、NOxの 分解率の著しい向上につながるからである。

本発明方法においては、吸着工程における触媒 活性物質とNOx含有ガスとの接触時間、および

脱着分解工程における触媒活性物質とキャリヤー ガスとの接触時間は特に制限されるものではない。

すなわち、NOx 含有ガスのNOx 濃度に応じて触媒活性物質の分解活性と分解性能とが最高に発揮されるように接触時間を適宜設定すればよい。

一般に、高分解率を実現するためには、脱着分解時の接触時間を吸着時の接触時間の約100倍 以上長くとることが好ましい。

以下、本発明方法を図を参照しつつさらに詳し 〈説明する。

第1図および第2図は本発明方法を実施するためのNOx 除去装置Aを示し、同図においてNOx 除去装置Aは触媒活性物質および発熱抵抗物質を含有したハニカム状の触媒フィルターが装塡された一対の処理槽2および3、NOx 含有がスの導入管4、同排出管5、流路切り換え弁6および管路7A、8A、7B、8Bなどからなる。

処理槽 2 、 3 の各ガス入側 2 A、 3 Aは、それぞれ管路 7 A、 8 Aを介して流路切り換え弁 6 に連結され、また処理槽 2 、 3 の各ガス出側 2 B、

3 Bは、それぞれ管路 7 B、 8 Bを介して渡路切り換え弁 6 に連結されており、処理槽 2 と処理槽 3 とが常に直列接続されるように構成してある。

各処理槽には、図示しない加熱手段および冷却 手段が付設されて交互に高温(NOxの脱着分解 温度)および低温(NOxの吸着温度)に保持し 得るようにされている。

処理槽 2 、 3 には、各処理槽と並列的にそれぞれ液量調節弁 1 0 A を備えたバイパス管路 9 A 、および、液量調節弁 1 0 B を備えたバイパス管路 9 B が設けられており、各流量調節弁の開度を調整することによって脱着分解時に各処理槽内を通流する N O x 分解ガスの流量を加減し得るようにされている。

旋路切り換え弁6には、導入管4、排出管5が接続されて、それぞれガスを導入、排出し得るようになっている。

以上のような構成のNOx 除去装置Aにおいて、 先ず第1図に示すように、処理槽2および3をN Ox 吸着温度にしてNOx 吸着槽として機能させ

ं संस्थित

すなわち、NOx 含有ガス導入管4からNOx 含有ガスを導入し、波量調節弁10A、10Bを閉じてバイパス管路9A、9Bを"閉"にした状態で、順次管路7A、処理槽2、管路7B、波路切り換え弁6、管路8A、処理槽3、管路8Bに通流させて、処理槽2にNOx を吸着させる。

次いで、通電して処理槽2内を通宜の脱着分解 温度にまで昇温して、処理槽2内に装填された触 様フィルターに吸着されたNOx を脱着分解させ る。また、このとき流量調節弁10Aの開度を調 節することにより、処理槽2内に流れる流量を効 率よく脱着分解が起こる流量に設定する。

この脱着分解により生じた分解ガスおよび未分解のNOxは、NOx含有ガスとともに処理槽2から排出される。

次いで、処理槽2から排出されたガスを、管路 7 B、流路切り換え弁6、管路8Aを経て、処理 槽2の下流側に配された処理槽3に導く。

なお、バイパス管路9Aを渡れる一部のNOx

x の吸着が起こる。

なお、バイパス管路9Bを通流した一部のNOx 含有ガスは、バイパス管路8Bにおいて処理槽3からのガスと合流する。

このように、吸着槽における吸着が飽和になる前に脱着分解槽における脱着分解が完了するように第1図および第2図に示した状態が繰り返されるようにNOx除去装置Aを操作すれば、NOx含有ガス中のNOxを連続的に分解除去することができるのである。

その他、第3図および第4図に示すNOx除去装置Bを用いることもできる。なお、両図中、第1図または第2図中の符号と同一の符号が付された部材はそれらのものと実質的に同一の部材である。

第3回に示すNOx除去装置Bでは、NOx合有ガスが導入管13から導入され、波路切り換え 弁12、管路11を経て処理槽2に送られてNO x が吸着され、残余のガスは管路7Bおよび流路 切り換え弁6を経て排出管5から排出される。 含有ガス 7 Bに流入する際、処理槽 2 から 排出されたアメと合流する。

一方、処理槽 3 は適宜の吸着温度に保持されており、処理槽 2 から排出されてきた未分解の N O x および N O x 合有ガス中の N O x は処理槽 3 内に装塡された触媒フィルターに吸着され、先に処理槽 2 内で形成された N z 、 O z 等の分解ガスだけが排出管 5 から排出される。

次いで、処理槽2への過電を停止して、冷却手段にて処理槽2内を所定のNOx 吸着温度に降温する一方、過電手段にて処理槽3に過電して、これを所定のNOx 脱着分解温度まで昇温した後、液量調節弁10Aを"閉"にし、液量調節弁10Bを"閉"にした後、流路切り換え弁6を切り換まる

第2図は、このときのNOェ除去装置Aの状態を示す。

そうすると、第1図に示す状態の場合とは逆に、 処理槽3内でNOxの脱着分解が起こり、処理槽 2内で処理槽3から排出されてきたガス中のNO

次いで、処理槽 3 を N O x 吸着温度にした後に 第 4 図に示すように流路切り換え弁 6 および 1 2 を切り換え、処理槽 2 を N O x 分解温度に昇温する。

一方、キャリヤーガス(空気)が、導入管14から流路切り換え弁12、管路11を経て処理槽2に送られ、処理槽2から排出されたNOェ分解ガスおよび未分解NOェを伴うキャリヤーガスは管路7B、流路切り換え弁6および管路8Aを経て処理槽3に送られ、未分解NOェが処理槽3に吸着される。

このように、吸着槽における吸着が飽和になる 前に脱着分解槽における脱着分解が完了するよう に第3図および第4図に示した状態が繰り返され るようにNOx除去装置Bを操作すれば、NOx 含有ガス中のNOxを連続的に分解除去すること ができるのである。

第5回は本発明方法を実施するためのさらに別のNOx除去装置Cを示すものである。なお、図中、第1回~第4回中の符号と同一の符号が付き

れた節をれらのものと実質的に同一の部材である。

第5 図に示す N O x 除去装置 C は、一対の処理 槽 2 および 3 、導入管 4 、排出管 5 および管路 7 A、7 B、8 A、8 B などからなる。

・管路7A、8Aは、それぞれ処理信2、3のガス入側に接続され、また管路7B、8Bは、それぞれ処理信2、3のガス出側に接続されており、管路7A、8Aの各上流端は合管して、導入管4に接続され、また管路7B、8Bの各下流端は合管して、排出管5に接続されている。

また、管路7A、8Aには、それぞれ流量調節 弁10A、10Bが設けられており、その開度を 調節することによって脱着分解時に各処理槽内を 通流するNOェ分解ガスの流量を加減し得るよう にしてある。

なお、処理権2および3には、NOx除去装置 A、Bの場合と同様、図示しない加熱手段および 冷却手段が付股されている。

以上の如き構成のNOェ除去装置Cにおいて、

なるので、触媒活性物質の分解活性をより高める ことができ、効率良くNOxを除去することがで きる。

なお、以上のいずれの場合にも説明の便宜上、 一対の処理槽を用いる場合について説明したが、 処理槽を増やして処理能力の向上を図ってもよい ことは勿論である。

また、各処理槽に仕様の異なる触媒フィルターを装填して、吸着時および脱着分解時に各処理槽を各別に好適温度に保持するようにしてもよい。

ところで、定常状態におけるNOx処理量は、 処理槽内に吸着されたNOx量(NOx吸着量) ×分解率で定義される。

従って、本発明方法において、処理槽内のNOx吸着量が多過ぎれば処理槽の数を増加すればよく、また分解率が低く未分解NOxが多い場合は各処理槽の吸着容量を大きくすればよい。

また、NOx 除去率を完全ならしめるためには、理論量(NOx 処理量+分解率)に安全率をかけたところの大きめの吸着容量を有する処理槽を用

先ず処日 3 内をNOx の吸着温度に設定保持し、また 週節弁10Aを "開"に、10Bを "閉"にする。

この状態で、導入管 4.から N O x 含有ガスを導入して、 N O x 含有ガスを処理槽 2 内に通流させると、処理槽 2 は N O x 吸着槽として機能して N O x が処理槽 2 内に吸着される。

次いで、流量調節弁10 Aを閉じるとともに、 処理槽2内に通電してこれを所定のNOx 脱着分 解温度に昇温すると同時に、流量調節弁10 Bを "閉"にするとともに、処理槽3をNOx の吸着 温度に保持する。

そうすると、今度は処理槽3が吸着槽として、また処理槽2が脱着分解槽として働き、それぞれ NOxが吸着または脱着分解される。

以上の操作を繰り返し行うことにより、連続的 NOx 含有ガスから NOx を分解除去することができる。

この方法によれば、NOxの脱着分解を、空間 速度 (SV) が殆ど 0 (零) の状態で行うことに

いる必要があることは言うまでもない。

(作用)

吸着工程でNOx 吸着温度に保持された触媒フェルターによりNOx 含有ガス中のNOx が吸着され、通電加熱を伴う脱着分解工程で吸着されたNOx が脱着分解される。

(実施例)

以下、本発明を実施例に基づいてさらに詳細に 説明するが、本発明は下記実施例に何ら限定され るものではなく、その要旨を変更しない範囲にお いて適宜変更して実施することが可能なものであ る。

(実施例1)

〔銅担持ゼオライトの調製〕

ビーカーにA ℓ (NO₃)。 - 9 H₂Oを3. 1 3 gと水を100 ml入れ、マグネチックスターラーで競枠溶解しながら、これに臭化テトラプロピルアンモニウム7. 98gとシリカゾル水溶液(SiO₂を31重量%、Na₂Oを0. 4重量%、Aℓ₂O₃を0. 03重量%含有する水溶

液) と加えた。

次いで、この溶液に、水酸化ナトリウム3.1 2gを40配の水に溶解した溶液を慢搾しながら徐々に加えて混合し、この混合液をオートクレーブに仕込み160℃で72時間慢搾下で結晶化させた。

次いで、得られた結晶化物を固液分離した後、 水洗、乾燥して基材となる Z S M - 5 ゼオライト (Si/Al,モル比=70)を得た。

次いで、市販の酢酸網を水に溶解して得た 0.05 モル/ 2 の酢酸網水溶液に、上記 2 S M - 5 ゼオライトを投入し1 昼夜 復伴した後、遠心分離した。この操作を 3 回繰り返し、最後に純水で 5 回洗浄し 1 1 0 でで終夜乾燥して網担持 2 S M - 5 ゼオライトを調製した。

〔触媒フィルターの作製〕

上記 2 S M - 5 ゼオライト 1 kgとグラファイト 粉末 (和光純薬社製の導電性材料) 3 0 0 g とメ チルセルロース (信越化学社製、商品名「Hiー メトローズ」) 3 0 g と水 5 0 0 g とを充分に混

なお、上記触媒フィルターの温度およびガス出 口温度は、それぞれ熱電対により測定した。

また、NOの分解率を化学発光式NOx分析計 およびガスクロマトグラフィーを用いて調べたと ころ、30%であった。さらに、昇温時の流速を ほぼ等とし、600℃に達した後5配で流出させ たときのNO分解率を調べたところ、60%であった。

(比較例1)

実施例1で作製したものと同様の触媒フィルターを第6図に示すNOx分解器Dに装塡し、これに1000ppmのNOと10%の酸素とを含むヘリウムガスを600℃で毎分100型の流速で通流させて、NOの分解率を調べたところ6%であった。

〔実施例2〕

〔酸化コバルトの調製〕

硝酸コバルト (Co(NO₂)₂ - 6 H₂O) 7 2 . 5 2 gを純水に溶解して 5 0 0 mdとし、マグネチックスターラーで攪拌しながら炭酸ナトリ 練した。 をピッチ1、3 m、ハニカムの壁 厚 0 、2 mのハニカム成形用ダイスを装着した押し出し、ハニカム状の触媒フィルターを得た。

得られた触媒フィルターを通風乾燥後、100 でで18時間乾燥し、その後450でで3時間焼成した。この触媒フィルターを20mm×20mm× 25mm大の直方体状にカットし、網電極を両側面 (20mm×25mm面)に装着して、抵抗を測定したところ10Ωであった。

(NOの除去反応)

上記触媒フィルターを第6図に示すNOx分解 器Dに装塡し、これに1000ppmの一酸化窒素(以下「NO」という)と10%の酸素とを含むへりウムガスを、室温下、毎分100㎡の流速で10分間通流させてNOを吸着させた。

次いで、その流速を保持して触媒フィルターに
3.3 Aの電流を通じ、触媒フィルターの温度を
600℃に昇温した。この時のガス出口温度は3
65℃であった。

ウム (Na, CO,) 31.6980250 起水 溶液を1時間かけて滴下し、沈澱を生成させた。 さらに1時間間伴した後、遠心分離機で沈澱を分 離した。得られた固形物を純水で5回洗浄した後、 乾燥器中110℃で終夜乾燥して粉砕し、次いで 空気気液中で400℃まで焼成して酸化コベルト を调製した。焼成は、室温から300℃までを毎 分1℃の割合、300℃から400℃までを毎分 4.3℃の割合で昇温し、その後400℃に4時間保持して行った。

【触媒フィルターの作製】

上記酸化コバルトを用い、実施例1と同様にしてハニカム状の触媒フィルターを作製し、この触媒フィルターを20mm×25mm大の直方体状にカットし、銅電優をその両側面(20mm×20mm面)に装着して抵抗を測定したところ11Ωであった。

(NOの除去反応)

上記触媒フィルターを第6図に示すNOx分解 器Dに装填し、これに1000ppmのNOと1

0%の とを含むヘリウムガスを、200℃で 毎分1 の流速で40分間通流させて、NO を吸着させた。次いでその流速を保持して触媒フィルターに3、2Aの電流を通じ、触媒フィルターの温度を600℃まで昇温し、実施例1と同様 にしてNO分解率を調べたところ19%であった。 (比較例2)

実施例2で作製したものと同様の触媒フィルターを第6図に示すNOx分解器Dに装填し、1000ppmのNOと10%の酸素とを含むヘリウムガスを600℃で毎分100㎡の流速で過渡させて、実施例1と同様にしてNO分解率を調べたところ4%であった。

(実施例3)

実施例1で作製したものと同様の触媒フィルターを、それぞれ第1図に示すNOx装置Aの処理標2および3にそれぞれ充填し、500ppmのNOと15%の酸素とを含むヘリウムガスを毎分100配の流速で30分間過流させた。次いで、第2図に示すように流路切り換え弁6により流路

させて処理権 2 から排出されたガス中のNO分解 率を実施例 1 と同様にして調べたところ 6 0 %で あった。

一方、最終的に装置から流出するNOx 濃度を 個ペたところ、殆ど認められなかった。

上記吸着、脱着分解を繰り返しても同様の結果 が得られた。

(発明の効果)

以上詳細に説明したように、本発明に係るNOxの除去方法によれば、吸着濃縮したNOxを高温下において脱着分解するようにしたので、酸素が存在する系においても、NOxを高効率で分解することができるとともに、その提作も簡単である等、本発明は優れた特有の効果を奏する。

また、脱着分解時にキャリヤーガスを存在させて、空気またはNOx合有ガスの復量を極めて小さくするようにすれば、NOx分解率を大巾に向上させることも可能になる。

4. 図面の簡単な説明

を切り換 実施例 1 と同様の操作を繰り返した。

この時、最終的に装置から演出するNOx 濃度 を調べたところ、殆ど認められなかった。

NOx合有ガスを連続的に通流させて、上記吸 着、脱着分解を繰り返しても同様の結果が得られ た。

〔実施例4〕

実施例1で作製したものと同様の触媒フィルターを、それぞれ第3図に示すNOx除去装置Bの処理槽2および3にそれぞれ充填し、500ppmのNOと15%の酸素とを含むへよりカムガスを毎分100歳速で1時間通流させて、処理槽2にNOを吸着させた。次ので、六まなしたので、12を切り換えて第4回に示す状態にした役、キャリヤーガス導入管14に波型槽2を通るで気流量をほぼ0にした。この状態で、通常してNOの脱端フィルターを600でまで昇温してNOの脱着分解を行った。次いで、キャリヤーガスを通流

第1図~第5図はそれぞれ本発明方法の実施において用いるNOx除去装置のシステム図、第6図は本発明方法において用いるNOx分解器の斜視図、第7図は第6図に示したNOx分解器の流路近傍の部分拡大図である。

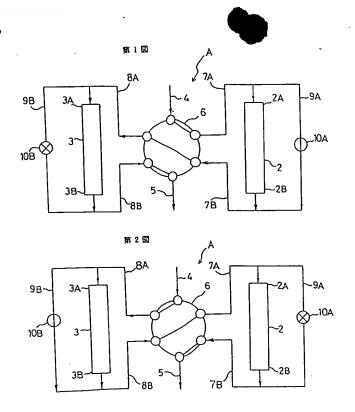
A、B、C····NOx除去装置、

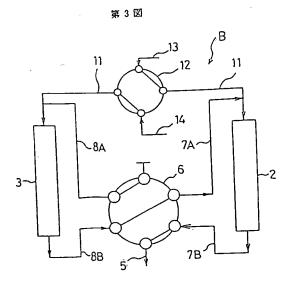
D···NOx分解器、

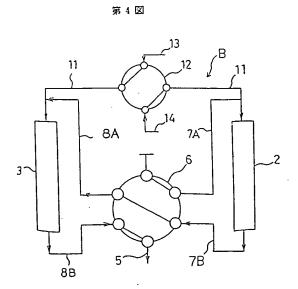
1…触媒フィルター、

. 2 、 3 … 処理槽

特 許 出・顧 人 工業技術院長 杉 浦 賢 特 許 出 顧 人 財団法人石油産業活性化セン ンター

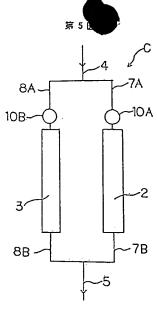


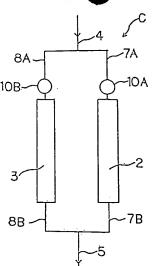


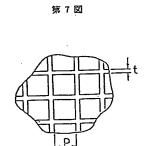


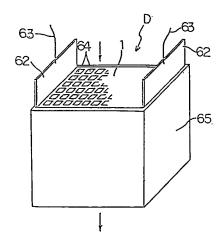


第6図









o (Chie)